Search Notes			

Application No.	Applicant(s)	
10/674,793	OKI ET AL.	
Examiner	Art Unit	
Michael Cygan	2855	

SEARCHED			
Class	Subclass	Subclass Date	
73	40	9/30/2004	мс
73	49.2	9/30/2004	мс
73	1.59	9/30/2004	МС
702	51	9/30/2004	МС
	4		

INTERFERENCE SEARCHED				
Class	Subclass	Date	Examiner	

SEARCH NO (INCLUDING SEARCH	TES I STRATEGY	')
	DATE	EXMR
		-

【書類名】特許願【整理番号】04P00235【あて先】特許庁長官殿【国際特許分類】H01G 4/12

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府三島郡島本町百山2-1 積水化学工業株式会社内

【氏名】 高橋 英之

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府三島郡島本町百山2-1 積水化学工業株式会社内

【氏名】 伊井 大三

【特許出願人】

【識別番号】 000002174

【氏名又は名称】 積水化学工業株式会社

【代理人】

【識別番号】 100086586

【弁理士】

【氏名又は名称】 安富 康男

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】 特願2003-183187 【出願日】 平成15年 6月26日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 033891 【納付金額】 21,000円

《提出物件の目録》

【物件名】 特許請求の範囲 1

 【物件名】
 明細書 1

 【物件名】
 要約書 1

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

下記一般式(1)、(2)、(3)及び(4)で表される構造単位からなる変性ポリビニルアセタール樹脂を含有することを特徴とする導電ペースト用バインダー樹脂。

【化1】

$$\begin{array}{c}
-\left(\text{CH}-\text{CH}\right) \\
\text{O} \\
\text{C}=\text{O} \\
\text{R}^{1}
\end{array}$$
(1)

$$-\left(-CH_2-CH\right) - (2)$$

$$--\left(-C_{n}H_{n+2}-\right) \qquad (3)$$

【請求項2】

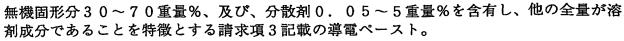
 R^2 は、 CH_3 及び/又は C_3H_7 であることを特徴とする請求項1記載の導電ペースト用バインダー樹脂。

【請求項3】

請求項1又は2記載の導電ペースト用バインダー樹脂を含有することを特徴とする導電ペースト。

【請求項4】

請求項1又は2記載の導電ペースト用バインダー樹脂1~10重量%、導電性成分を含む 出証特2004-3079248



【請求項5】

分散剤は、脂肪酸、脂肪族アミン、アルカノールアミド又はリン酸エステルであることを 特徴とする請求項4記載の導電ペースト。

【書類名】明細書

【発明の名称】導電ペースト用バインダー樹脂及び導電ペースト 【技術分野】

[0001]

本発明は、セラミックグリーンシートとの接着性に優れデラミネーションを発生せず、熱 分解性に優れ、しかもスクリーン印刷性にも優れる導電ペーストを得ることができる導電 ペースト用バインダー樹脂及び導電ペーストに関する

【背景技術】

[0002]

積層型の電子部品、例えば、積層セラミックコンデンサは、一般に次のような工程を経て 製造される。

まず、ポリビニルブチラール樹脂やポリ(メタ)アクリル酸エステル系樹脂等のバインダー樹脂を有機溶剤に溶解した溶液に可塑剤、分散剤等を添加した後、セラミック原料粉末を加え、ボールミル等により均一に混合し、脱泡後に一定粘度を有するセラミックスラリー組成物を得る。得られたスラリー組成物をドクターブレード、リバースロールコーター等を用いて、離型処理したポリエチレンテレフタレートフィルム又はSUSプレート等の支持体面に流延成形する。これを加熱等により溶剤等の揮発分を溜去させた後、支持体から剥離してセラミックグリーンシートを得る。

[0003]

次いで、得られたセラミックグリーンシート上に内部電極となる導電ペーストをスクリーン印刷等により塗布したものを交互に複数枚積み重ね、加熱圧着して積層体を得、この積層体中に含まれるバインダー成分等を熱分解して除去する処理、いわゆる脱脂処理を行った後、焼成して得られるセラミック焼成物の端面に外部電極を焼結する工程を経て積層セラミックコンデンサが得られる。

[0004]

このとき、内部電極を形成するのに用いる導電ペーストとしては、通常、主に電極を構成するパラジウムやニッケル等の金属材料と塗布するセラミックグリーンシート表面に適合する α ーテルピネオール等の有機溶剤と、エチルセルロース等のバインダー樹脂とで構成される(例えば、特許文献1及び特許文献2)。

しかし、近年積層セラミックコンデンサには更なる高容量化が求められており、より一層 の多層化、薄膜化が検討されている。このように極めて薄膜化が進んだ積層セラミックコンデンサを、従来のエチルセルロースをバインダー樹脂とした導電ペーストを用いて製造した場合、ポリビニルアセタール樹脂をバインダー樹脂として用いたセラミックグリーンシートとの接着性が劣るため、いわゆるデラミネーションと呼ばれる層間剥離が発生しやすく、また、エチルセルロース自体の熱分解性が劣るため、上記積層体を脱脂処理した場合、焼成後にカーボン成分が残留し、電気特性を損なうといった問題点があった。

[0005]

これに対して、セラミックグリーンシートのバインダー樹脂であるポリビニルアセタール 樹脂をバインダー樹脂として用いた導電ペーストを用いれば、このような層間剥離の問題を解決できると考えられる。しかしながら、ポリビニルアセタール樹脂をバインダー樹脂とした導電ペーストでは、スクリーン印刷により導電ペーストを印刷しようとしても、糸 引きや目詰まりといった問題を生じ、結果的に版離れが悪くなったり、厚み精度が落ちたりして、パターンを鮮明に描画できずに生産歩留まりを低下させるといった問題があった

[0006]

【特許文献1】特公平3-35762号公報 【特許文献2】特公平4-49766号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0007]

本発明は、上記現状に鑑み、セラミックグリーンシートとの接着性に優れデラミネーションを発生せず、熱分解性に優れ、しかもスクリーン印刷性にも優れる導電ペーストを得ることができる導電ペースト用バインダー樹脂及び導電ペーストを提供することを目的とする。

【課題を解決するための手段】

[0008]

本発明は、下記一般式(1)、(2)、(3)及び(4)で表される構造単位からなる変性ポリビニルアセタール樹脂を含有する導電ペースト用バインダー樹脂である。

【化1】

$$\begin{array}{c}
-\left(\text{CH}-\text{CH}\right) \\
\text{O} \\
\text{C}=\text{O} \\
\text{R}^{1}
\end{array}$$
(1)

$$\begin{array}{ccc}
-\left(\text{CH}_2-\text{CH}\right) \\
& \text{OH}
\end{array}$$

$$--\left(-C_{n}H_{n+2}-\right)--$$
 (3)

式中、 R^1 は、炭素数 $1\sim 20$ の直鎖又は枝分かれ状のアルキル基を表し、 R^2 は、水素、炭素数 $1\sim 20$ の直鎖、枝分かれ状若しくは環状のアルキル基又はアリール基を表す。また、n は $1\sim 8$ の整数を表す。更に、変性ポリビニルアセタール樹脂中、一般式(1)で表される構造単位の含有量は $0.001\sim 20$ モル%、一般式(2)で表される構造単位の含有量は $20\sim 58$ モル%、一般式(3)で表される構造単位の含有量は $1\sim 20$ モル%、一般式(4)で表される構造単位の含有量は $32\sim 78$ モル%である。以下に本発明を詳述する。

[0010]

上記変性ポリビニルアセタール樹脂は、一般式(1)で表されるビニルエステル単位、一 出証特2004-3079248

般式 (2)で表されるピニルアルコール単位、一般式(3)で表されるα-オレフィン単 位及び一般式(4)で表されるアセタール単位からなる。このような変性ポリビニルアセ タール樹脂は、ポリビニルアセタールに類似の構成を有することにより、ポリビニルアセ タール樹脂をバインダー樹脂とするセラミックグリーンシートとの接着性に極めて優れる 。また、各構成単位の比率や R^1 、 R^2 の選択、又は、nの選択により、粘度、チキソト ロピー性等の諸性質を調整することができ、スクリーン印刷性に優れた導電ペーストを得 ることができる。

[0011]

上記変性ポリビニルアセタール樹脂において、αーオレフィン単位の含有量の好ましい下 限は1モル%、好ましい上限は20モル%である。1モル%未満であると、得られる導電 ペーストの熱分解性が劣ることがあり、20モル%を超えると、変性ポリビニルアセター ル樹脂の溶剤溶解性が劣りバインダー樹脂として用いることができなかったり、得られた 導電ペーストの経時粘度安定性が悪化したりすることがある。より好ましい下限は2モル %、より好ましい上限は15モル%である。

[0012]

上記 α - オレフィン単位としては特に限定されず、例えば、エチレン、プロピレン、1-ブテン、1ーペンテン、1ーヘキセン、1ーヘプテン、1ーオクテン、4ーメチルー1ー ペンテン等に由来する単位が挙げられる。なかでも、エチレンに由来するエチレン単位で あることが好適である。

[0013]

上記変性ポリビニルアセタール樹脂は、更に、アクリル酸、メタクリル酸、(無水)フタ ル酸、 (無水) マレイン酸、 (無水) イタコン酸、アクリロニトリルメタクリロニトリル 、アクリルアミド、メタクリルアミド、トリメチルー(3-アクリルアミドー3-ジメチ ルプロピル)-アンモニウムクロリド、アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸 、及びそのナトリウム塩、エチルビニルエーテル、ブチルビニルエーテル、N-ビニルピ ロリドン、塩化ビニル、臭化ビニル、フッ化ビニル、塩化ビニリデン、フッ化ビニリデン テトラフルオロエチレン、ビニルスルホン酸ナトリウム、アリルスルホン酸ナトリウム 等のエチレン性不飽和単量体に由来する成分を含有してもよい。これらのエチレン性不飽 和単量体に由来する成分を含有することにより、上記変性ポリビニルアセタール樹脂に経 時粘度安定性等を付与することができる。ただし、これらのエチレン性不飽和単量体に由 来する成分を含有する場合であっても、その含有量は2.0モル%未満であることが好ま しい。

[0014]

上記変性ポリビニルアセタール樹脂の重合度としては特に限定はされないが、好ましい下 限は300、好ましい上限は2400である。300未満であると、スクリーン印刷して 得られた塗膜の強度が劣り、クラック等が入りやすくなることがあり、2400を超える と、導電ペーストの粘度が高くなりすぎて、ハンドリング性が低下することがある。

[0015]

このような変性ポリビニルアセタール樹脂は、αーオレフィン単位の含有量が1~20モ ル%、ケン化度が80モル%以上である変性ポリビニルアルコールをアセタール化するこ とにより製造することができる。

上記変性ポリビニルアルコールは、ビニルエステルとαーオレフィンとを共重合した共重 合体をケン化することにより得ることができる。この場合に用いるビニルエステルとして は、例えば、蟻酸ビニル、酢酸ビニル、プロピオン酸ビニル、ピバリン酸ビニル等が挙げ られ、なかでも経済的な観点から酢酸ビニルが好適である。また、上記エチレン性不飽和 単量体に由来する成分を含有する変性ポリビニルアセタールを得る場合には、更にエチレ ン性不飽和単量体を共重合させる。また、チオール酢酸、メルカプトプロピオン酸等のチ オール化合物の存在下で、酢酸ビニル等のビニルエステル系単量体とαーオレフィンを共 重合し、それをケン化することによって得られる末端変性ポリビニルアルコールも用いる ことができる。

[0016]

上記変性ポリビニルアルコールのケン化度の下限は80モル%である。80モル%未満で あると、変性ポリビニルアルコールの水への溶解性が悪くなるためアセタール化反応が困 難になり、また、水酸基量が少ないとアセタール化反応自体が困難となる。

[0017]

ト記変性ポリビニルアルコールを用いる場合、αーオレフィン含有量が1~20モル%の 範囲の変性ポリビニルアルコールを使用することが必要であるが、αーオレフィン含有量 が1~20モル%の範囲であれば、上記変性ポリビニルアルコールを単独で使用してもよ く、最終的に得られた変性ポリビニルアセタール樹脂のαーオレフィン含有量が1~20 モル%となるならば、変性ポリビニルアルコールと未変性ポリビニルアルコールを混合し て用いてもよい。また、ケン化度においては、アセタール化する際の変性ポリビニルアル コールのケン化度が80モル%以上であれば、それを該変性ポリビニルアルコール単独、 又は、ケン化度80モル%以上の変性ポリビニルアルコールとケン化度80モル%未満の 変性ポリビニルアルコールを混合して、全体としてケン化度を80モル%以上に調整して から用いてもよい。

[0018]

上記変性ポリビニルアセタール樹脂は、上記変性ポリビニルアルコールをアセタール化す ることにより製造することができる。アセタール化の方法としては特に限定されず、従来 公知の方法を用いることができ、例えば、塩酸等の酸触媒の存在下で上記変性ポリビニル アルコールの水溶液に各種アルデヒドを添加する方法等が挙げられる。

[0019]

上記アセタール化に用いるアルデヒドとしては特に限定されず、例えばホルムアルデヒド (パラホルムアルデヒドを含む)、アセトアルデヒド(パラアセトアルデヒドを含む)、 プロピオンアルデヒド、ブチルアルデヒド、アミルアルデヒド、ヘキシルアルデヒド、ヘ プチルアルデヒド、2-エチルヘキシルアルデヒド、シクロヘキシルアルデヒド、フルフ ラール、グリオキザール、グルタルアルデヒド、ベンズアルデヒド、2-メチルベンズア ルデヒド、3-メチルベンズアルデヒド、4-メチルベンズアルデヒド、p-ヒドロキシ ベンズアルデヒド、m-ヒドロキシベンズアルデヒド、フェニルアセトアルデヒド、β-フェニルプロピオンアルデヒド等が挙げられる。なかでも、アセトアルデヒド又はブチル アルデヒドが、生産性と特性バランス等の点で好適である。これらのアルデヒドは単独で 用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

[0020]

上記アセタール化のアセタール化度は、単独アルデヒド、混合アルデヒドのいずれを用い る場合でも、全アセタール化度で40~78モル%の範囲が好ましい。全アセタール化度 が40モル%未満では樹脂が水溶性となり、有機溶剤に不溶となり、ペースト作製に支障 となる。全アセタール化度が78モル%を超えると、残存水酸基が少なくなって変性ポリ ビニルアセタール樹脂の強靱性が損なわれ、ペースト印刷時の塗膜強度が低下することが

なお、本明細書において、アセタール化度の計算方法としては、変性ポリビニルアセター ル樹脂のアセタール基が2個の水酸基からアセタール化されて形成されていることから、 アセタール化された2個の水酸基を数える方法を採用してアセタール化度のモル%を計算 する。

[0021]

本発明の導電ペースト用バインダー樹脂は、上記変性ポリビニルアセタール樹脂単独から なるものであってもよく、アクリル系樹脂、セルロース系樹脂、ポリビニルアセタール樹 脂等の通常バインダー樹脂として用いられる樹脂との混合樹脂であってもよい。この場合 、上記変性ポリビニルアセタール樹脂の含有量の好ましい下限は30重量%である。

[0022]

本発明の導電ペースト用バインダー樹脂を含有する導電ペーストもまた、本発明の1つで ある。



本発明の導電ペーストは、上記変性ポリビニルアセタール樹脂の他に、導電性成分を含む無機固形分、分散剤及び溶剤成分を含有する。分散剤を含有することにより、導電性成分を含む無機固形分の分散性が良くなり、導電ペースト中での充填密度が高くなるため、焼結時の体積変化が小さくなり、デラミネーションやクラックの発生が生じにくくなる。上記無機固形分としては充分な導電性を示すものであれば特に限定されず、例えば、ニッケル、パラジウム、白金、金、銀、銅やこれらの合金等からなる微粒子等が挙げられる。これらの無機固形分は、単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

[0023]

上記分散剤としては特に限定されないが、例えば、脂肪酸、脂肪族アミン、アルカノール アミド、リン酸エステルが好適である。

上記脂肪酸としては特に限定されず、例えば、ベヘニン酸、ステアリン酸、パルミチン酸、ミリスチン酸、ラウリン酸、カプリン酸、カプリル酸、ヤシ脂肪酸等の飽和脂肪酸;オレイン酸、リノール酸、**リノレン酸、**ソルビン酸、牛脂脂肪酸、ヒマシ硬化脂肪酸等の不飽和脂肪酸等が挙げられる。なかでも、ラウリン酸、ステアリン酸、オレイン酸等が好適である。

上記脂肪族アミンとしては特に限定されず、例えば、ラウリルアミン、ミリスチルアミン、セチルアミン、ステアリルアミン、オレイルアミン、アルキル (ヤシ) アミン、アルキル (硬化牛脂) アミン、アルキル (牛脂) アミン、アルキル (大豆) アミン等が挙げられる。

上記アルカノールアミドとしては特に限定されず、例えば、ヤシ脂肪酸ジエタノールアミド、牛脂脂肪酸ジエタノールアミド、ラウリン酸ジエタノールアミド、オレイン酸ジエタ ノールアミド等が挙げられる。

上記リン酸エステルとしては特に限定されず、例えば、ポリオキシエチレンアルキルエーテルリン酸エステル、ポリオキシエチレンアルキルアリルエーテルリン酸エステルが挙げられる。

[0024]

上記有機溶剤としては、上記バインダー樹脂を溶解できるものであれば特に限定されず、 例えば、αーテルピネオール、ブチルカルビトール等のカルビトール類;ブチルセロソルブ等のセロソルブ類;ターピネオールアセタート等が挙げられる。

[0025]

本発明の導電ペーストは、本発明の効果を損なわない範囲で、可塑剤、潤滑剤、分散剤、 帯電防止剤等の従来公知の添加剤を含有してもよい。

[0026]

本発明の導電ペーストにおける各成分の配合量としては特に限定されないが、本発明の導電ペースト用バインダー樹脂 $1\sim1$ 0 重量%、導電性成分を含む無機固形分 3 0 ~7 0 重量%、及び、分散剤 0. 0 $5\sim5$ 重量%を含有し、他の全量が溶剤成分であることが好ましい。

上記導電ペースト用バインダー樹脂の含有量が1重量%未満であると、得られる導電ペーストの成膜性能が劣ることがあり、10重量%を超えると、脱脂・焼成後にカーボン成分が残留しやすくなる。

上記無機固形分の含有量が30重量%未満であると、導電成分が少なく有機成分が多いことから、焼成後の収縮率変化が大きく、またカーボン成分が残留しやすくなる。70重量%を超えると、導電ペーストの粘度が高くなりすぎて、塗工、印刷ができないことがある

上記分散剤の含有量が 0.05 重量%未満であると、分散性効果が得られないことがあり、5%重量%を超えると、分散性がかえって悪化することがある。より好ましい下限は 0.1 重量%、より好ましい上限は3 重量%である。

【発明の効果】

[0027]

本発明によれば、セラミックグリーンシートとの接着性に優れデラミネーションを発生せ



【発明を実施するための最良の形態】

[0028]

以下に実施例を掲げて本発明を更に詳しく説明するが、本発明はこれら実施例のみに限定 されるものではない。

[0029]

(実施例1)

重合度 1700、エチレン含有量 10mo1%、ケン化度 88mo1%の変性ポリビニルアルコール 193 gを純水 2900 gに加え、90 $\mathbb C$ の温度で約 2 時間攪拌し溶解させた。この溶液を 28 $\mathbb C$ に冷却し、これに濃度 35 重量%の塩酸 20 gとn $\mathbb C$ アルデビド 115 gとを添加し、液温を 20 $\mathbb C$ に下げてこの温度を保持してアセタール化反応を行い、反応生成物を析出させた。その後、液温を 30 $\mathbb C$ 、5 時間保持して反応を完了させ、常法により中和、水洗及び乾燥を経て、変性ポリビニルアセタール樹脂の白色粉末を得た。得られた変性ポリビニルアセタール樹脂を DMSO-d6 (ジメチルスルホキサイド)に溶解し、13 C-NMR (核磁気共鳴スペクトル)を用いてブチラール化度を測定したところ、ブチラール化度は 65 モル%であった。

[0030]

無機固形分としてニッケル微粒子(三井金属社製、「2020SS」)100重量部に対して、得られた変性ポリビニルアセタール樹脂7重量と α -テルピネオール60重量部とを加え、三本ロールで混練して導電ペーストを得た。

[0031]

(実施例2)

重合度1000、エチレン含有量10mol%、ケン化度88mol%の変性ポリビニルアルコールを用いた以外は実施例1と同様の方法により変性ポリビニルアセタールを得た

得られた変性ポリビニルアセタールのブチラール化度は76モル%であった。 得られた変性ポリビニルアセタールを用いた以外は実施例1と同様の方法により導電ペーストを作製した。

[0032]

(実施例3)

重合度800、エチレン含有量10mo1%、ケン化度88mo1%の変性ポリビニルアルコールを用いた以外は実施例1と同様の方法により変性ポリビニルアセタールを得た。得られた変性ポリビニルアセタールのブチラール化度は71モル%であった。得られた変性ポリビニルアセタールと、市販のポリビニルブチラール樹脂(積水化学工業

得られた変性ポリビニルアセタールと、市販のポリビニルプチラール樹脂(積水化学工業 社製、エスレックB「BM-S」)とを重量比6:4で混合した混合樹脂をバインダー樹 脂として用いた以外は実施例1と同様の方法により導電ペーストを作製した。

[0033]

(実施例4)

重合度600、エチレン含有量5mo1%、ケン化度93mo1%の変性ポリビニルアルコールを用い、アセタール化させるアルデヒドとしてnーブチルアルデヒドとアセトアルデヒド混合物 (重量比で2:1)を用いた以外は実施例1と同様の方法により変性ポリビニルアセタールを得た。得られた変性ポリビニルアセタールのアセタール化度は73モル%であった。

得られた変性ポリビニルアセタールを用いた以外は実施例1と同様の方法により導電ペーストを作製した。

[0034]

(実施例5)

無機固形分としてニッケル微粒子(三井金属社製、「2020SS」)30重量部に対して、実施例1で得られた変性ポリビニルアセタール樹脂10重量、分散剤としてオレイン



酸 0.05 重量部及び α ーテルピネオール 59.95 重量部とを加え、三本ロールで混練して導電ペーストを得た。

[0035]

(実施例6)

無機固形分としてニッケル微粒子(三井金属社製、「2020SS」)70重量部に対して、実施例1で得られた変性ポリビニルアセタール樹脂1重量、分散剤としてラウリルアミン5重量部及び α -テルピネオール24重量部とを加え、三本ロールで混練して導電ペーストを得た。

[0036]

(実施例7)

無機固形分としてニッケル微粒子(三井金属社製、「2020SS」)50重量部に対して、実施例1で得られた変性ポリビニルアセタール樹脂5重量、分散剤としてラウリン酸ジエタノールアミド5重量部及び α ーテルピネオール40重量部とを加え、三本ロールで混練して導電ペーストを得た。

[0037]

(実施例8)

無機固形分としてニッケル微粒子(三井金属社製、「2020SS」)50重量部に対して、実施例1で得られた変性ポリビニルアセタール樹脂5重量、分散剤としてポリオキシエチレンアルキルエーテルリン酸(日光ケミカルズ社製、NIKKOL TDP-2)1重量部及び α ーテルピネオール44重量部とを加え、三本ロールで混練して導電ペーストを得た。

[0038]

(比較例1)

バインダー樹脂として、エチルセルロース(ダウ社製、「STD型」)を用いた以外は実施例1と同様の方法により導電ペーストを作製した。

[0039]

(比較例2)

バインダー樹脂として、ポリビニルブチラール樹脂(積水化学工業製、エスレックB「BM-S」)を用いた以外は実施例1と同様の方法により導電ペーストを作製した。

[0040]

(比較例3)

バインダー樹脂として、アクリル樹脂(ローム&ハース社製、「B-66」)を用いた以外は実施例1と同様の方法により導電ペーストを作製した。

[0041]

(評価)

実施例 $1 \sim 8$ 及び比較例 $1 \sim 3$ で作製したバインダー樹脂及び導電ペーストについて以下の方法により評価を行った。

結果を表1に示した。

[0042]

(1) バインダー樹脂の熱分解性の評価

バインダー樹脂 1 0 m g を窒素雰囲気中で、昇温速度 1 0 ℃/分で、常温から 7 0 0 ℃まで加熱し、生成した熱分解残渣量を測定した。

[0043]

(2) セラミックグリーンシート積層体の熱分解性及びデラミネーション発生の評価ポリビニルプチラール樹脂(積水化学工業製、エスレックB「BM-S」、重合度800) 10重量部を、トルエン30重量部とエタノール15重量部との混合溶剤に加え、攪拌溶解し、更に、可塑剤としてジブチルフタレート3重量部を加え、攪拌溶解した。得られた樹脂溶液に、セラミック粉末としてチタン酸バリウム(堺化学工業製「BT-01(平均粒径0.3 μ m)」)100重量部を加え、ボールミルで48時間混合してセラミックスラリー組成物を得た。得られたスラリー組成物を、離型処理したポリエステルフィルム



上に、乾燥後の厚みが約5μmになるように塗布し、常温で1時間風乾し、熱風乾燥機、 80℃で3時間、続いて120℃で2時間乾燥させてセラミックグリーンシートを得た。

[0044]

セラミックグリーンシートを5cm角の大きさに切断し、これにスクリーン印刷用導電ペ ーストをスクリーン印刷たものを100枚積重ね、温度70℃、圧力150kg/cm² 、10分間の熱圧着条件で圧着して、セラミックグリーンシート積層体を得た。

得られたセラミックグリーンシート積層体を窒素雰囲気で、昇温速度3℃/分で450℃ まで昇温し、5時間保持後、更に昇温速度5℃/分で1350℃まで昇温し、10時間保 持してセラミック焼結体を得た。得られたセラミック焼結体について目視にて観察し、以 下の基準によりセラミックグリーンシート積層体の熱分解性を評価した。

○:均一に焼結されており、セラミックパウダー以外のものは認められない

△:シート内に黒色の点状のものが一部まれに確認される

×:シート内に黒色の点状のものがかなり多く確認される

$[0\ 0\ 4\ 5]$

更に、この焼結体を常温まで冷却した後、半分に割り、ちょうど50層付近のシートの状 態を電子顕微鏡で観察し、セラミック層と導電層とのデラミネーションの有無観察し、以 下の基準により接着性を評価した。

 \bigcirc : \vec{r} \vec{r} \vec{r} \vec{r} \vec{r} \vec{r} \vec{r}

×:デラミネーションあり

[0046]

(3) スクリーン印刷性の評価

300メッシュのポリエステル版を用いて、20本/cmのラインパターンを連続して印 刷したときに、印刷に不具合が発生したときの回数をカウントした。

[0047]

【表1】

	バインダー樹脂の	セラミックグリーンシート積層体		スクリーン印刷性
	熱分解残渣量(%)	熱分解性	接着性	スクリーンロュルリモ
実施例1	0. 05	0	0	>100
実施例2	0. 08	0	0	>100
実施例3	0. 10	0	0	>100
実施例4	0. 05	0	0	>100
実施例5	0. 12	0	0	>100
実施例6	0. 03	0	0	>100
実施例7	0. 05	0	0	>100
実施例8	0. 05	0	0	>100
比較例1	3. 40	Δ	×	>100
比較例2	2. 50	× .	0	<10
比較例3	0. 00	0	×	>100

【産業上の利用可能性】

[0048]

本発明によれば、セラミックグリーンシートとの接着性に優れデラミネーションを発生せ ず、熱分解性に優れ、しかもスクリーン印刷性にも優れる導電ペーストを得ることができ る導電ペースト用バインダー樹脂及び導電ペーストを提供できる。

【書類名】要約書

【要約】

【課題】 セラミックグリーンシートとの接着性に優れデラミネーションを発生せず、熱分解性に優れ、しかもスクリーン印刷性にも優れる導電ペーストを得ることができる導電ペースト用バインダー樹脂及び導電ペーストを提供する。

【解決手段】 下記一般式(1)、(2)、(3)及び(4)で表される構造単位からなる変性ポリビニルアセタール樹脂を含有する導電ペースト用バインダー樹脂。

【化1】

$$\begin{array}{c}
-\left(\text{CH}-\text{CH}\right) \\
\text{O} \\
\text{C}=\text{O} \\
\text{R}^{1}
\end{array}$$
(1)

$$\begin{array}{c}
-\left(-CH_2-CH\right) \\
OH
\end{array} (2)$$

$$--\left(-C_{n}H_{n+2}-\right)--$$
 (3)

$$\begin{array}{c|c}
-\left(CH_2-CH-CH_2-CH\right) \\
\hline
CH \\
CH
\\
R^2
\end{array}$$
(4)

式中、 R^1 は、炭素数 $1\sim 20$ の直鎖又は枝分かれ状のアルキル基を表し、 R^2 は、水素、炭素数 $1\sim 20$ の直鎖、枝分かれ状若しくは環状のアルキル基又はアリール基を表す。また、n は $1\sim 8$ の整数を表す。更に、変性ポリビニルアセタール樹脂中、一般式(1)で表される構造単位の含有量は $0.001\sim 20$ モル%、一般式(2)で表される構造単位の含有量は $20\sim 58$ モル%、一般式(3)で表される構造単位の含有量は $1\sim 20$ モル%、一般式(4)で表される構造単位の含有量は $32\sim 78$ モル%である。

【選択図】 なし







ページ: 1/E

認定・付加情報

特許出願の番号

特願2004-079083

受付番号

50400451995

書類名

特許願

担当官

末武 実

1912

作成日

平成16年 5月27日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成16年 3月18日



特願2004-079083

出願人履歴情報

識別番号

[0000002174]

1. 変更年月日

1990年 8月29日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市北区西天満2丁目4番4号

氏 名 積水化学工業株式会社